# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number: 08073542 A

(43) Date of publication of application: 19.03.96

(51) Int. Cl.:

C08F261/12 C09D151/08 C09D183/10

(21) Application number: 06241807

(22) Date of filing: 09.09.94

(71) Applicant:

NATOKO PAINT KK

(72) Inventor:

**IWAKI YOICHI** TERANISHI SHIGEKAZU KAWAKAMI SUSUMU HATA HIRONORI SHIOKAWA KEIICHI HIGASHIMATSU HIROSHI

IDE YOJI

#### (54) MODIFIED COPOLYMER

#### (57) Abstract:

PURPOSE: To obtain a modified copolymer useful as a surface functional material which imparts water repellency, lubricity mold release, heat resistance, etc., by grafting a specified copolymer as a branch polymer onto a specified polymer as a trunk polymer.

CONSTITUTION: A branch polymer being a copolymer of a reactive silicone oil desirably comprising one having

a molecular weight of below 500 and one having a molecular weight of 5000 Or above 3-methacryloxypropyltris(trimethylsiloxy)-silane (molecular weight of 422.8) and FM-0721 (molecular weight of 5000), a product of Chisso Co.)] with a vinyl monomer (e.g. methyl methacrylate), is grafted onto a trunk polymer being an active-hydrogen- containing polymer [except cellulose (derivative)] desirably polyvinyi acetoacetal and/or polyvinyi butyral.

COPYRIGHT: (C)1996,JPO

ו חוט ראשב מנאויי יי--

# (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

# (11)特許出願公開番号

# 特開平8-73542

(43)公開日 平成8年(1996)3月19日

(51) Int.Cl. <sup>6</sup> C 0 8 F 261/1 C 0 9 D 151/0 183/1	8 PGX	庁内整理番号	FΙ	技術表示箇所			
	·		審査請求	未請求 請求項の数3 FD (全 7 頁)			
(21)出願番号	特願平6-241807		(71)出顧人	392007566 ナトコペイント株式会社			
(22)出顧日	平成6年(1994)9月	19日		愛知県名古屋市瑞穂区二野町8番3号			
	, .		(72)発明者	岩城 洋一 愛知県名古屋市瑞穂区二野町8番3号 ナ トコペイント株式会社研究所内			
			(72)発明者	寺西 茂和 愛知県名古屋市瑞穂区二野町8番3号 ナ トコペイント株式会社研究所内			
			(72)発明者	川上 進 愛知県名古屋市瑞穂区二野町8番3号 ナ トコペイント株式会社研究所内			
			(74)代理人	弁理士 宇佐見 忠男			
			1	最終頁に続く			

# (54) 【発明の名称】 変性共重合体

# (57)【要約】

【目的】本発明の目的は、プラスチックフィルムや電子 写真に使用されるキャリヤーの表面機能材料として有用 な変性共重合体を提供することにある。

【構成】幹ポリマーとしてポリビニルアセトアセタールやポリビニルブチラール等の活性水素を有するポリマーを使用し、枝ポリマーとして低分子量と高分子量の反応性シリコーンオイルとビニル単量体との共重合体を使用した変性共重合体を提供する。

1

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】セルロースおよび/またはセルロース誘導体を除く活性水素を有するポリマーを幹ポリマーとし、該幹ポリマーに対して反応性シリコーンオイルとビニル単量体との共重合体を枝ポリマーとしてグラフトしたことを特徴とする変性共重合体

【請求項2】上記活性水素を有するポリマーがポリビニルアセトアセタールおよび/またはポリビニルブチラールである請求項1に記載の変性共重合体

【請求項3】上記反応性シリコーンオイルとビニル単量 10 体との共重合体において使用される反応性シリコーンオイルは分子量が500未満のものと、分子量5000以上のものとからなることを特徴とする請求項1に記載の変性共重合体

# 【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は主としてポリ塩化ビニルフィルム、ポリエステルフィルム等のプラスチックフィルムや電子写真に使用されるキャリヤーの表面に撥水性、潤滑性、離型性、耐熱性等を付与する表面機能材料 20として有用な変性共重合体に関するものである。

【発明の背景】例えば農業用軟質ボリ塩化ビニルフィルム、防塵性ボリ塩化ビニルフィルム等に防塵性、バリヤー性、剥離性等を付与する目的や、電子写真に使用される鉄粉やフェライト等のキャリヤーに耐環境性、耐久性、耐摩耗性等を与える目的、あるいは磁気テープ、熱転写リボンの基材として使用されるボリエステル系のボリエチレンテレフタレート(PET)フィルムやボリエチレンナフタレート(PEN)フィルム等のプラスチックフィルム基材の表面または裏面に撥水性、潤滑性、離型性、耐熱性等を付与するためにコーティング処理が行なわれる。

## [0003]

【従来の技術】従来、このようなフィルムや粒子の表面 コーティングに適用される表面機能材料としては、反応 性シリコーンオイルやポリジメチルシロキサンアクリル グラフトまたはブロック共重合体のようなシリコーンア クリル系ブロックまたはグラフト共重合体が使用されて いる。

## [0004]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、上記反応性シリコーンオイルやシリコーンアクリル系ブロックまたはグラフト共重合体では塗膜の密着性や耐摩耗性が悪く、引張り強さ、抗張力等の機械的強度に劣り、特に

シリコーンアクリル系ブロックまたはグラフト共重合体 ではシリコーン含有量が増加するほどその傾向は顕著で あると言う問題点があった。

2

[0005]

【課題を解決するための手段】本発明は上記従来の課題を解決するための手段として、セルロースおよび/またはセルロース誘導体を除く活性水素を有するポリマーを幹ポリマーとし、該幹ポリマーに対して反応性シリコーンオイルとビニル単量体との共重合体を枝ポリマーとしてグラフトした変性共重合体を提供するものである。上記活性水素を有するポリマーとは主としてポリビニルアセトアセタールおよび/またはポリビニルブチラールであり、また枝ポリマーである共重合体において使用される反応性シリコーンオイルは分子量が500未満のものと、分子量5000以上のものとからなる。

【0006】〔幹ポリマー〕本発明に使用される幹ポリマーとしては、セルロースおよび/またはセルロース誘導体を除く活性水素を有するポリマーが使用され、とのようなポリマーは具体的には〇Hや一CHー、一CH、一、一CH、等の活性水素を有するポリマーであり、例えばポリビニルアセトアセタールおよび/またはポリビニルブチラールあるいはNーメトキシメチル化ナイロン等が使用出来る。

【0007】 (反応性シリコーンオイル) 本発明の枝ポリマーに使用出来る分子量500未満の反応性シリコーンオイルとしては、例えば

【化1】 **A** 

 $\begin{array}{c} CH_{2} \\ O \\ SiO \\ SiO \\ Si(CH_{3})_{3} \\ CH_{2} = CCOC_{3}H_{6}SiO \\ SiO \\ SiO \\ Si(CH_{3})_{2} \\ CH_{3} \\ O \\ SiO \\ Si(CH_{3})_{2} \\ CH_{3} \\ CH_{3} \\ CH_{3} \\ CH_{3} \\ CH_{3} \\ CH_{4} \\ CH_{3} \\ CH_{5} \\ CH_{5$ 

1, m, n:0

【化2】

40

В

$$CH_{2} = CCOC_{2}H_{2}Si - O \begin{cases} CH_{3} \\ | \\ | \\ SiO \end{cases} Si(CH_{2}),$$

$$CH_{2} = CCOC_{2}H_{3}Si - O \begin{cases} CH_{3} \\ | \\ | \\ CH_{2} \end{cases} Si(CH_{2}),$$

 $n:0\sim 3$ 

【化3】

С

 $\begin{array}{c} CH_{3} \\ | \\ CH_{3} - Si - O \\ | \\ CH_{3} \\ CH_{3} \end{array} \begin{array}{c} CH_{3} \\ | \\ | \\ CH_{2} \\ | \\ CH_{2} \end{array} \begin{array}{c} CH_{3} \\ | \\ | \\ | \\ CH_{3} \\ | \\ CH_{3} \end{array} \begin{array}{c} CH_{4} \\ | \\ | \\ | \\ | \\ | \\ | \\ CH_{3} \end{array}$ 

 $n:0\sim3$ 

【化4】

D

$$CH_3 \xrightarrow{CH_2} CH_2$$

$$CH_3 - Si - O \xrightarrow{Si - O} Si - C_9H_6O - CH_2CH - CH_2$$

$$CH_3 \xrightarrow{CH_3} CH_3 \xrightarrow{CH_2} CH_2$$

30

20

n:0~3

【化5】

E

 $\begin{array}{c} \begin{pmatrix} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{SiO} - \text{Si}(\text{CH}_2)_2 \\ | \\ \text{CH}_2 \end{pmatrix}, \\ \begin{pmatrix} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{pmatrix} \\ | \\ \text{CH}_3 \end{pmatrix}_{m} \\ \begin{pmatrix} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{pmatrix} \\ O + \text{SiO} - \text{Si}(\text{CH}_2)_2 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{pmatrix} \\ O + \text{SiO} + \text{Si}(\text{CH}_2)_2 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{pmatrix} \\ O + \text{SiO} + \text{Si}(\text{CH}_3)_2 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{pmatrix} \\ O + \text{SiO} + \text{Si}(\text{CH}_3)_2 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{pmatrix}$ 

1, m, n:0

等の片末端にOH、エポキシ基、SH、COOH、不飽 和二重結合等の官能基を有するもの等があり、また下記 のようなポリジメチルシロキサン系高分子重合開始剤を\* \*使用することも出来る。 【化6】

$$\begin{pmatrix}
CH_{3} & CH_{3} \\
| & | & | \\
COC_{3}H_{4}C-N=N-C-C_{2}H_{4}CONHC_{3}H_{4} + \begin{pmatrix}
CH_{3} \\
| & | \\
SiO + Si-C_{3}H_{5}NH \\
| & | \\
CN & CN & CH_{3}
\end{pmatrix}$$

 $n:0\sim 3$  $m: 1 \sim 35$ 

本発明の枝ポリマーに使用出来る分子量5000以上の 反応性シリコーンオイルとしては、例えば前記反応性シ リコーンオイルAにおいて1+m+n≥61であるも の、Bにおいてはn≥64であるもの、Cにおいてはn ≥65であるもの、Dにおいてはn≥65であるもの、 Eにおいては1+m+n≥63であるもの、Fにおいて 20 合体は通常下記の二つの方法で製造される。 はn≥62であるもの等がある。

【0008】 [ビニル単量体] 上記反応性シリコーンオ イルに共重合されるビニル単量体としては、例えばメチ ルアクリレート、エチルアクリレート、n-プロピルアク リレート、iso-プロピルアクリレート、n-ブチルアクリ レート、iso-ブチルアクリレート、2-エチルヘキシルア クリレート、シクロヘキシルアクリレート、テトラヒド ロフルフリルアクリレート、メチルメタクリレート、エ チルメタクリレート、n-プロピルメタクリレート、iso-プロピルメタクリレート、n-ブチルメタクリレート、is 30 o-ブチルメタクリレート、2-エチルヘキシルメタクリレ ート、ステアリルメタクリレート、ラウリルメタクリレ ート、メチルビニルエーテル、エチルビニルエーテル、 n\_プロピルビニルエーテル、n\_ブチルビニルエーテル、 iso-プチルピニルエーテル、スチレン、α-メチルスチ レン、アクリロニトリル、メタクリロニトリル、酢酸ビ ニル、塩化ビニル、塩化ビニリデン、フッ化ビニル、フ ッ化ピニリデン、2-ヒドロキシエチルアクリレート、2-ヒドロキシエチルメタクリレート、2-ヒドロキシプロピ ルアクリレート、2-ヒドロキシプロピルメタクリレー ト、アリルアルコール、グリシジルアクリレート、グリ シジルメタクリレート、アリルグリシジルエーテル、ア クリル酸、メタクリル酸、イタコン酸、クロトン酸、マ レイン酸、無水マレイン酸、シトラコン酸、アクリルア ミド、メタクリルアミド、N-メチロールアクリルアミ ド、N-メチロールメタクリルアミド、N, N-ジメチ ルアクリルアミド、N. N-ジメチルアミノエチルメタ クリレート、N, N-ジエチルアミノエチルメタクリレ ート、ダイアセトンアクリルアミド等であり、またケー

クリロキシプロピルメチルジメトキシシラン、ケーメタ クリロキシプロピルメチルジエトキシシラン、ビニルト リメトキシシラン、ビニルトリエトキシシラン等のシラ ンカップリング剤も使用出来る。

6

【0009】〔変性共重合体の製造〕本発明の変性共重

1. 活性水素を有するポリマーである幹ポリマーの水素 を引抜き、そとにグラフト活性点を付与して該活性点か ら上記反応性シリコーンオイルとビニル単量体との共重 合体である枝ポリマーを成長させる方法。

2. 上記幹ポリマーに重合可能な不飽和基を導入し、酸 不飽和基から上記枝ポリマーを成長させる方法。

1の方法では通常幹ポリマーを例えばトルエン、キシレ ン等の芳香族炭化水素系溶剤、アセトン、メチルエチル ケトン、メチルイソブチルケトン等のケトン系溶剤、酢 酸エチル、酢酸プロビル、酢酸イソプチル、酢酸ブチル 等のエステル系溶剤、メタノール、エタノール、イソブ ロパノール、ブタノール、イソブタノール等のアルコー ル系溶剤等の単独または混合溶剤等の有機溶剤中に溶解 し、該溶液中で上記反応性シリコーンオイルとビニル単 量体とを例えばベンゾイルパーオキサイド、ラウリルパ ーオキサイド、クメンハイドロパーオキサイド、ジクミ ルパーオキサイド、t-ブチルパーオキシイソプロピルカ ーボネート、t-ブチルパーベンゾエート、ジ-t- ブチル パーオキサイド等の水素引抜き作用の大きい重合開始剤 40 を使用して共重合する。上記重合開始剤によって幹ポリ マーの水素が引抜かれることによりグラフト活性点が付 与され、該グラフト活性点を始点として上記反応性シリ コーンオイルとビニル単量体との共重合体鎖が成長す る。2の方法では通常幹ポリマーに該幹ポリマーの活性 水素と反応可能な官能基を有するビニル単量体を反応さ せることによって、該幹ポリマーに重合可能な不飽和基 を導入する。例えば幹ポリマーの官能基がOHの場合に はメタクリロイルイソシアネート、イソシアネートエチ ルメタクリレート等のイソシアネート含有ビニル単量 メタクリロキシブロビルトリメトキシシラン、γ-メタ 50 体、無水マレイン酸、無水イタコン酸等のα、β不飽和 10

脂肪酸の無水物等を反応させる方法が効果的である。と のような不飽和基が導入された幹ポリマーは1の方法で 用いられたと同様な有機溶剤中に溶解され、該溶液中で 上記反応性シリコーンオイルとビニル単量体とを例えば ベンゾイルパーオキサイド、ラウリルパーオキサイド、 クメンハイドロパーオキサイド、アゾビスイソブチロニ トリル等の重合開始剤を使用して共重合する。上記共重 合によって該反応性シリコーンオイルとビニル単量体と の共重合体鎖は該幹ポリマーの不飽和基を始点として成 長する。このようにして得られる変性共重合体におい て、幹ポリマーの成分比率は1~80重量%、好ましく は5~60重量%、シリコーン比率は分子量500未満 のものが1~50重量%、好ましくは5~30重量%、 分子量5000以上のものが0.5~30重量%、好ま しくは1~20軍量%程度で、両者が変性共重合体中に 占める総計は5~60重量%、好ましくは10~40重 量%程度であり、その他共重合可能なビニル単量体が1 0~85重量%程度とする。このようにして得られた変 性共重合体は相溶化剤としても極めて有効であるためシ リコーン樹脂やポリビニルアセトアセタール、ポリビニ 20 ルブチラールを該変性共重合体に混合して使用すること も出来る。

#### [0010]

【作用】本発明によればセルロースおよび/またはセル ロース誘導体を除く活性水素を有するポリマー、例えば ポリビニルアセトアセタールおよび/またはポリビニル ブチラールである幹ポリマーと反応性シリコーンオイル とビニル単量体との共重合体である枝ポリマーとのグラ フト共重合体の性質が効果的に発揮される。即ち幹ポリ マーの有する高い分子間凝集エネルギーにより膜の耐熱 30 性、柔軟性、密着性が向上し、枝ポリマー部分のシリコー ーン成分が低分子量のシリコーンと高分子量のシリコー ンで構成されている結果、シリコーンの表面への有効的 な配向とパッキング効果によって撥水性、潤滑性、離型 性が発揮される。

#### [0011]

## 【実施例】

## [実施例1] (変性共重合体Aの製造)

攪拌機、温度計、コンデンサー、窒素ガス導入管を備え た500m1のフラスコにエスレックスKS-5(積水化 40 学株式会社製商品名:ポリビニルアセトアセタール)を 10重量部(以下単に部とする)、メチルエチルケトン 50部を仕込み70℃に昇温し溶解させた後20℃まで 冷却し、次いでメタクリロイルイソシアネート1部を仕 込み30分間反応させて不飽和基を導入した。得られた 不飽和基含有ポリビニルアセトアセタール溶液にトルエ ン80部、エタノール80部を仕込み再び70℃に昇温 する。別に準備したFM-0725 (チッソ株式会社製 商品名: 反応性シリコーンオイル (B) 分子量1000 0)5部、3-メタクリロキシプロピルトリス(トリメ

チルシロキシ)シラン(分子量422.8)15部、メ チルメタクリレート60部、メタクリル酸10部、アゾ ビスイソブチロニトリル1部の混合溶液を滴下ロートに より2時間で滴下し、その後同温度にて4時間保持した 後反応を終了した。とのようにして固形分32重量%の 樹脂液を得た。これを樹脂Aとする。

【0012】 〔実施例2〕 (変性共重合体Bの製造) 実施例1と同様の設備でFM-0725をAK-30

(東亞合成株式会社製商品名: 反応性シリコーンオイル (B) 分子量30000) を5部に、3-メタクリロキ シプロピルトリス (トリメチルシロキシ) シランを1--ペンタメチルジシロキサン(分子量274.5)15 部に変更した以外は全て同じ配合、操作により固形分3 3重量%の樹脂液を得た。これを樹脂Bとする。

【0013】 (実施例3) (変性共重合体Cの製造) 実施例1,2と同様の設備でデンカブチラール#600 0-C(電気化学工業株式会社製商品名:ポリビニルブ チラール)20部、トルエン80部、n-プタノール8 O部を仕込み110℃に昇温した。別に準備したFM-0721 (チッソ株式会社製商品名:反応性シリコーン オイル(B)分子量5000)10部、3-メタクリロ キシプロピルトリス (トリメチルシロキシ) シラン (分 子量422.8) 15部、メチルメタクリレート45 部、メタクリル酸10部、t-ブチルパーオキシイソプロ ピルカーボネート1部の混合溶液を2時間かけて滴下 し、その後115℃に昇温して重合を完了した。このよ うにして固形分38.5重量%の樹脂液を得た。これを 樹脂Cとする。

【0014】 (実施例4) (変性共重合体Dの製造) 実施例1で得られた樹脂Aを100部、エスレックスK S-5を30部、トルエン35部、エタノール35部を 仕込み1時間攪拌して固形分31重量%の樹脂液を得 た。これを樹脂Dとする。

【0015】 (実施例5) (変性共重合体Eの製造) 実施例3でデンカブチラール#6000-Cをトレジン F-30(帝国化学産業株式会社製商品名:N-メトキ シメチル化ナイロン) に変え、トルエン80部、n-ブ タノール80部をトルエン40部、n-ブタノール12 0部に変えたこと以外は、実施例3と同様に重合反応を 行なった。このようにして固形分38.5重量%の樹脂 液を得た。これを樹脂Eとする。

【0016】 (比較例1) (比較共重合体Fの製造) 実施例と同様の装置でメチルエチルケトン200部とK S-5の10部とを仕込み70°Cに昇温して溶解し、メ タクリロイルイソシアネートにより同様の処理をした 後、別に準備したFM-0725を20部、メチルメタ クリレート60部、メタクリル酸10部、アゾビスイソ ブチロニトリル1部の混合溶液を2時間にわたり滴下し 実施例1と同様の操作をした後重合を完了した。このよ

うにして固形分33重量%の樹脂液を得た。これを樹脂 Fとする。

【0017】 (比較例2) (比較共重合体Gの製造) 比較例1において反応性シリコーンオイルのFM-07 25を3-メタクリロキシプロピルトリス(トリメチル シロキシ)シランに変えた以外は全て比較例1に進じて 得られた樹脂液の固形分は33重量%であった。これを 樹脂Gとする。

【0018】 (比較例3) (比較共重合体Hの製造) 実施例と同様の装置でメチルエチルケトン200部を仕 10 板より剥離しその膜の特性を評価した。結果を表1に示 込み70℃に昇温し、別に準備したAK−30を35 部、メチルメタクリレート55部、メタクリル酸10 部、アゾビスイソブチロニトリル1部の混合溶液を2時 間で滴下し固形分34重量%の樹脂液を得た。これを樹米

\*脂Hとする。

【0019】上記実施例1~4、比較例1~3によって 得られた樹脂A, B, C, D, E, F, G, Hについ て、夫々をメチルエチルケトンにより固形分が5重量% になるように調整しマイヤーバー#3にてPET上に塗 布し、110℃×1分の強制乾燥を行なった後、物性を 評価した。また膜の機械的特性を測定するために各サン プルをポリプロピレン (PP) 板に6mil のアプリケー ターにより塗布し110℃×1分乾燥後フィルムをPP

10

[0020] 【表1】

	実施例1	実施例2	実施例3	実施例 4	実施例5	比較例1	比较列2	比較的8
共重合体	A	В	С	D	E	F	G	н
密着性	100/100	100/100	100/100	100/100	100/100	90/100	100/100	0/100
動學擦係數	0.050	0.035	0.060	0.052	0.062	0.054	0.1<	0.026
接触角(度)	100	105	108	100	102	90	89	104
膜強度(mil)	10.8	8.6	10.6	10.3	8.8	0.4	10.6	0.5
<b>设的通度</b> (Pa≠10 <sup>-7</sup> )	8.0	2.6	2.2	23	2.5	0.4	2.0	測定 不可
破断伸度(30	7.7	5.7	6.5	6.8	8.0	1.0	0.8	測定 不可

密着性: 碁盤目セロテープ剝離試験 動摩擦係数:HEIDON型摩擦試験機 膜強度:株式会社レスカ製 スクラッチ試験機 接触角: 協和界面科学製 接触角計

破断強度、破断伸度:株式会社島津製作所製 万能試験機オートグラフ

【0021】表1によれば、本発明の変性共重合体を使 用した試料1,2,3,4では密着性、潤滑性(動摩擦 係数)、接触角の評価で示されるようにシリコーンの配 向が効果的に発現されており、かつ膜強度、破断強度、 破断伸度のような機械的特性に優れた膜物性を示す。一 方比較試料1,2でみられるようにポリビニルアセトア 40 セタールで変性された場合でも分子量5000以上のシ リコーンのみを使用した場合は接触角の低下(撥水性の 低下)や膜強度や機械的特性に劣り、分子量500未満 のシリコーンのみを使用した場合では接触角の低下と同 時に破断伸度に劣る。またポリビニルアセトアセタール を使用しない比較試料3においては接触角は大きく、動

摩擦係数も小さくシリコーンの効果は見られるものの膜 強度が劣り、その他の機械的特性は膜が脆く評価出来な かった。

[0022]

【発明の効果】したがって、本発明においては、幹ポリ マーとしてポリビニルアセトアセタールやポリビニルブ チラール等の活性水素を有するポリマーを使用し、枝ポ リマーとして低分子量と高分子量の反応性シリコーンオ イルとビニル単量体とを共重合させた共重合体を使用し た変性共重合体によりシリコーンの有する撥水性、潤滑 性、離型性を満足し、かつ密着性、膜強度、機械的特性 に優れた表面機能材料が得られる。

# フロントページの続き

(72)発明者 畑 宏則

愛知県名古屋市瑞穂区二野町8番3号 ナ

トコペイント株式会社研究所内

(72)発明者 塩川 恵一

東京都大田区中馬込1丁目3番6号 株式

会社リコー内

(72)発明者 東松 宏

東京都大田区中馬込1丁目3番6号 株式

会社リコー内

(72)発明者 井手 洋司

東京都大田区中馬込1丁目3番6号 株式

会社リコー内

THIS PAGE BLANK